

PCT
WELTORGANISATION FÜR
Internationale
INTERNATIONALE ANMELDUNG VERÖFFENTLICHUNG
INTERNATIONALE ZUSAMMENARBEIT AUF DEM GEBIET DES PATENTWESENS (PCT)

Reference AO

<p>(51) Internationale Patentklassifikation ⁶ : A61K 7/13, C09B 51/00</p>	<p>A1</p>	<p>(11) Internationale Veröffentlichungsnummer: WO 95/21603</p> <p>(43) Internationales Veröffentlichungsdatum: 17. August 1995 (17.08.95)</p>
<p>(21) Internationales Aktenzeichen: PCT/EP95/00358</p> <p>(22) Internationales Anmeldedatum: 1. Februar 1995 (01.02.95)</p> <p>(30) Prioritätsdaten: P 44 04 198.5 10. Februar 1994 (10.02.94) DE</p> <p>(71) Anmelder (für alle Bestimmungsstaaten ausser US): HENKEL KOMMANDITGESELLSCHAFT AUF AKTIEN [DE/DE]; D-40191 Düsseldorf (DE).</p> <p>(72) Erfinder; und</p> <p>(75) Erfinder/Anmelder (nur für US): ROSE, David [GB/DE]; Am Eichelkamp 223, D-40723 Hilden (DE). MEINIGKE, Bernd [DE/DE]; Scheidemannstrasse 17a, D-51371 Leverkusen (DE). HÖFFKES, Horst [DE/DE]; Carl-Schmid-Strasse 113, D-40595 Düsseldorf (DE).</p>		<p>(81) Bestimmungsstaaten: US, europäisches Patent (AT, BE, CH, DE, DK, ES, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE).</p> <p>Veröffentlicht <i>Mit internationalem Recherchenbericht. Vor Ablauf der für Änderungen der Ansprüche zugelassenen Frist. Veröffentlichung wird wiederholt falls Änderungen eintreffen.</i></p>
<p>(54) Title: 2-FLUORO-6-NITROANILINES</p> <p>(54) Bezeichnung: 2-FLUOR-6-NITROANILINE</p> <p>(57) Abstract</p> <p>The use of 2-fluoro-6-nitroanilines for dyeing fibres is disclosed, in particular keratin fibres, as well as novel 2-fluoro-6-nitroanilines and 2-fluoro-6-nitroaniline-containing hair dyes.</p> <p>(57) Zusammenfassung</p> <p>Gegenstand der Erfindung ist die Verwendung von 2-Fluor-6-nitroanilinen zum Färben von Fasern, insbesondere Keratinfasern sowie neue 2-Fluor-6-nitroaniline. Ein weiterer Erfindungsgegenstand sind 2-Fluor-6-nitroaniline enthaltende Haarfärbemittel.</p>		

LEDIGLICH ZUR INFORMATION

Codes zur Identifizierung von PCT-Vertragsstaaten auf den Kopfbögen der Schriften, die internationale Anmeldungen gemäss dem PCT veröffentlichen.

AT	Österreich	GA	Gabon	MR	Mauretanien
AU	Australien	GB	Vereinigtes Königreich	MW	Malawi
BB	Barbados	GE	Georgien	NE	Niger
BE	Belgien	GN	Guinea	NL	Niederlande
BF	Burkina Faso	GR	Griechenland	NO	Norwegen
BG	Bulgarien	HU	Ungarn	NZ	Neuseeland
BJ	Benin	IE	Irland	PL	Polen
BR	Brasilien	IT	Italien	PT	Portugal
BY	Belarus	JP	Japan	RO	Rumänien
CA	Kanada	KE	Kenya	RU	Russische Föderation
CF	Zentrale Afrikanische Republik	KG	Kirgisistan	SD	Sudan
CG	Kongo	KP	Demokratische Volksrepublik Korea	SE	Schweden
CH	Schweiz	KR	Republik Korea	SI	Slowenien
CI	Côte d'Ivoire	KZ	Kasachstan	SK	Slowakei
CM	Kamerun	LI	Liechtenstein	SN	Senegal
CN	China	LK	Sri Lanka	TD	Tschad
CS	Tschechoslowakei	LU	Luxemburg	TG	Togo
CZ	Tschechische Republik	LV	Letland	TJ	Tadschikistan
DE	Deutschland	MC	Monaco	TT	Trinidad und Tobago
DK	Dänemark	MD	Republik Moldau	UA	Ukraine
ES	Spanien	MG	Madagaskar	US	Vereinigte Staaten von Amerika
FI	Finnland	ML	Mali	UZ	Usbekistan
FR	Frankreich	MN	Mongolei	VN	Vietnam

"2-Fluor-6-nitroaniline"

Gegenstand der Erfindung sind 2-Fluor-6-nitroanilin-Farbstoffe zum Färben von Fasern natürlichen Ursprungs und synthetischen Fasern.

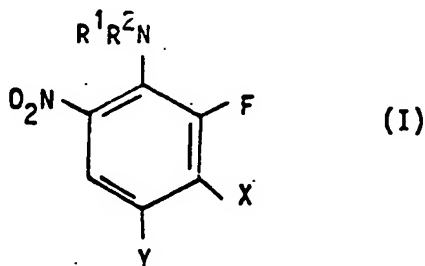
In der Färberei spielen die direktziehenden Farbstoffe eine herausragende Rolle. Im Sinne der vorliegenden Erfindung ist ein direktziehender Farbstoff ein Farbstoff, der aus einem für die jeweils zu erzielende Färbung geeigneten Medium direkt auf die Faser aufzieht.

Es besteht - insbesondere in der Haarfärberei - ständig Bedarf an neuen Farbstoffen, die den hohen an Lichtechtheit, Waschechtheit, Reibechtheit, Farbbrillanz und Aufziehvermögen gestellten Anforderungen entsprechen.

Nitroaromaten, die mit mindestens einem Fluoratom und einer Aminogruppe substituiert sind, sind z.B. aus den deutschen Offenlegungsschriften DE 37 07 273, DE 39 17 114 und DE 40 18 335 bekannt.

Es wurde nun gefunden, daß ganz bestimmte 2-Fluor-6-nitroaniline die oben genannten an direktziehende Farbstoffe gestellten Anforderungen in besonderem Maße erfüllen.

Gegenstand der Erfindung ist die Verwendung von 2-Fluor-6-nitroanilinen der Formel I



...

in der R^1 und R^2 unabhängig voneinander für Wasserstoffe, C_1 - C_4 -Alkylgruppen, C_2 - C_4 -Hydroxyalkylgruppen, C_2 - C_4 -(C_1 - C_4 -Alkoxy)-alkylgruppen, C_2 - C_4 -Halogenalkylgruppen, C_2 - C_4 -Dihydroxyalkylgruppen, C_2 - C_4 -Aminoalkylgruppen oder Allylgruppen stehen und NR^1R^2 auch für einen N-haltigen, gegebenenfalls weitere N-, S- oder O-Atome enthaltenden 5- oder 6-gliedrigen Ring stehen kann,

X Wasserstoff, Fluor oder eine Gruppe NR^3R^4 darstellt, in der R^3 und R^4 unabhängig voneinander für Wasserstoffe, C_1 - C_4 -Alkylgruppen, C_2 - C_4 -Hydroxyalkylgruppen, C_2 - C_4 -(C_1 - C_4 -Alkoxy)-alkylgruppen, C_2 - C_4 -Halogenalkylgruppen, C_2 - C_4 -Dihydroxyalkylgruppen, C_2 - C_4 -Aminoalkylgruppen oder Allylgruppen stehen und NR^3R^4 auch für einen N-haltigen, gegebenenfalls weitere N-, S- oder O-Atome enthaltenden 5- oder 6-gliedrigen Ring stehen kann, und Y Wasserstoff oder Fluor bedeutet, mit der Maßgabe, daß X und Y nicht gleichzeitig Wasserstoffe darstellen, zum Färben von Fasern natürlichen Ursprungs und synthetischen Fasern.

Unter Fasern natürlichen Ursprungs sind menschliche, tierische und pflanzliche Fasern wie z.B. Seide, Baumwolle, Leinen, Jute und Sisal und Keratinfasern wie Haare, Pelze, Wolle oder Federn aber auch regenerierte oder modifizierte Naturfasern wie z.B. Viskose, Nitro- und Acetylcellulose, Alkyl-, Hydroxylalkyl- und Carboxyalkylcellulosen zu verstehen. Aus der Klasse der synthetischen Fasern sind z.B. Polyamid-, Polyester-, Polyacrylnitril- und Polyurethanfasern zu nennen. Das Färben von Textilfasern geschieht vorzugsweise nach dem Aufziehverfahren bei Temperaturen über 90 °C, andere für das Färben von Textilfasern übliche Färbeverfahren sind jedoch ebenfalls geeignet. Die 2-Fluor-6-nitroaniline der Formel I eignen sich jedoch besonders gut zum Färben von Keratinfasern, insbesondere menschlichen Haaren.

Besonders geeignet sind 2-Fluor-6-nitroaniline der Formel I, in denen R^1 für eine Methylgruppe, eine 2-(Dimethylamino)ethylgruppe, eine Allylgruppe, eine 2-Methoxyethylgruppe oder eine 2-Hydroxyethylgruppe und R^2 für Wasserstoff steht.

Auch 2-Fluor-6-nitraniline der Formel I, in denen NR^1R^2 für einen Morpholino- oder einen Pyrrolidinoring steht, eignen sich in besonderem Maße.

Einige der 2-Fluor-6-nitroaniline der Formel I sind literaturbekannte Substanzen, andere jedoch sind bisher noch nicht beschrieben worden. Ein weiterer Erfindungsgegenstand sind daher 2-Fluor-6-nitroaniline der Formel I, in der R^1 und R^2 unabhängig voneinander für C_1 - C_4 -Alkylgruppen, C_2 - C_4 -Hydroxyalkylgruppen, C_2 - C_4 -(C_1 - C_4 -Alkoxy)-alkylgruppen, C_2 - C_4 -Halogenalkylgruppen, C_2 - C_4 -Dihydroxyalkylgruppen, C_2 - C_4 -Aminoalkylgruppen oder Alkylgruppen stehen und NR^1R^2 auch für einen N-haltigen, gegebenenfalls weitere N-, S- oder O-Atome enthaltenden 5- oder 6-gliedrigen Ring stehen kann, X Wasserstoff, Fluor oder eine Gruppe NR^3R^4 darstellt, in der R^3 und R^4 unabhängig voneinander für Wasserstoffe, C_1 - C_4 -Alkylgruppen, C_2 - C_4 -Hydroxyalkylgruppen, C_2 - C_4 -(C_1 - C_4 -Alkoxy)-alkylgruppen, C_2 - C_4 -Halogenalkylgruppen, C_2 - C_4 -Dihydroxyalkylgruppen, C_2 - C_4 -Aminoalkylgruppen oder Allylgruppen stehen und NR^3R^4 auch für einen N-haltigen, gegebenenfalls weitere N-, S- oder O-Atome enthaltenden 5- oder 6-gliedrigen Ring stehen kann, und Y Wasserstoff bedeutet.

Zur Synthese der neuen 2-Fluor-6-nitroaniline geht man z.B. vom 2,3,4-Trifluornitrobenzol (Handelsprodukt der Firma Hoechst, Deutschland) aus, aus dem durch Umsetzung mit den entsprechenden Aminen unter Fluorwasserstoffabspaltung die 2-Fluor-6-nitroaniline erhalten werden.

Bevorzugt werden die 2-Fluor-6-nitroaniline der Formel I zum Färben von Keratinfasern, insbesondere menschlichen Haaren verwendet, da sie bereits bei physiologisch verträglichen Temperaturen unterhalb 40°C auf Keratinfasern bzw. menschliches Haar aufziehen und dieses intensiv einfärben. Es ist zu beachten, daß in der Haarfärberei an die Farbstoffe und an die erzielten Färbungen besondere Anforderungen gestellt werden. Die Farbstoffe müssen dermatologisch und toxikologisch unbedenklich sein, bei niedrigen Temperaturen auf die Haare aufziehen und gleichzeitig ein gutes Egaliserverhalten zeigen. Die Färbungen müssen gegen Haarbehandlungsmethoden, wie z.B. Dauerwellen, beständig sein. Diesen hohen Anforderungen werden die

2-Fluor-6-nitroaniline der Formel I bzw. die mit ihnen erzielten Färbungen in besonderem Maße gerecht.

Ein weiterer Patentgegenstand sind daher Haarfärbemittel enthaltend 2-Fluor-6-nitroaniline der Formel I in einer Menge von 0,01 bis 5 Gew.-%, vorzugsweise 0,1 bis 2 Gew.-%, bezogen auf das gesamte Haarfärbemittel, und einen wasserhaltigen kosmetischen Träger.

Die Verbindungen der Formel I können dabei sowohl selbst als auch in Form ihrer wasserlöslichen Salze eingesetzt werden. Unter wasserlöslichen Salze sind Salze wie z.B. die Hydrochloride, Hydrobromide oder Sulfate zu verstehen, aber auch Salze, die durch Quaternierung von in den Verbindungen der Formel I enthaltenen Amino-Funktionen, z.B. mit Methyljodid, erhalten werden. Es ist nicht erforderlich, daß eine einheitliche Verbindung der Formel I verwendet wird, vielmehr kann auch eine Mischung verschiedener Verbindungen der Formel I zum Einsatz kommen. Die Farbstoffe der Formel I erzeugen Färbungen in einem weiten Bereich von gelb bis braun, wobei ihr Aufziehvermögen auf die Faser und ihr Egalisierverhalten überdurchschnittlich gut sind. Die erzielten Färbungen zeichnen sich außerdem durch sehr gute Licht-, Schweiß- und Waschechtheit aus.

Wasserhaltige kosmetische Träger sind z.B. Cremes, Emulsionen, Gele oder auch tensidhaltige schäumende Lösungen, z.B. in Shampoos, Schaumaerosolen oder andere Zubereitungen, die für die Anwendung auf dem Haar geeignet sind.

Übliche Bestandteile solcher wasserhaltiger kosmetischer Zubereitungen sind z. B. Netz- und Emulgiermittel, wie anionische, nichtionische und ampholytische Tenside, z. B. Fettalkoholsulfate, Alkansulfonate, α -Ole-finsulfonate, Fettalkoholpolyglykoethersulfate, Ethylenoxidanlagerungsprodukte an Fettalkohole, Fettsäure und Alkylphenole, Sorbitanfettsäure-ester und Fettsäurepartialglyceride, Fettsäurealkanolaminde sowie Verdickungsmittel, wie z. B. Methyl- oder Hydroxycellulose, Stärke, Fettalkohole, Paraffinöle, Fettsäuren, ferner Parfümöle und haarpflegende Zusätze,

...

wie z. B. wasserlösliche kationische ampholytische und anionische Polymere, Proteinderivate, Pantothersäure und Cholesterin. Die Bestandteile der kosmetischen Träger werden zur Herstellung der erfindungsgemäßen Färbemittel in für diese Zwecke üblichen Mengen eingesetzt, z. B. werden Emulgiermittel in Konzentrationen von 0,5 bis 30 Gew.-% und Verdickungsmittel in Konzentrationen von 0,1 bis 25 Gew.-% des gesamten Färbemittels eingesetzt.

Zur Modifikation der Färbungen können den 2-Fluor-6-nitroanilinen der Formel I vorzugsweise weitere übliche direktziehende Farbstoffe, wie z.B. andere Nitrobenzolderivate, Antrachinonfarbstoffe, Triphenylmethan- oder Azofarbstoffe oder aber auch übliche Oxidationshaarfarbstoffvorprodukte zugemischt werden, bei denen zwischen Entwicklerkomponenten und Kupplerkomponenten zu unterscheiden ist. Entwicklerkomponenten bilden durch oxidative Kupplung untereinander oder gegebenenfalls in Gegenwart geeigneter Kupplerkomponenten die Oxidationshaarfarbstoffe aus. Als Entwicklersubstanzen werden z.B. primäre aromatische Amine mit einer weiteren in Para- oder Ortho-Position befindlichen freien oder substituierten Hydroxy- oder Aminogruppe, Diaminopyridinderivate, heterocyclische Hydrazone, 4-Aminopyrazolonderivate und 2,4,5,6-Tetraaminopyrimidin und dessen Derivate eingesetzt. Als Kupplersubstanzen werden Metaphenylendiaminderivate, Naphthole, Resorcin und Resorcinderivate, Pyrazolone und Metaaminophenole verwendet.

Weitere direktziehende Farbstoffe und Oxidationshaarfarbstoffvorprodukte können in einer Menge von 0,01 bis 5 Gew.-%, vorzugsweise von 1 bis 3 Gew.-%, bezogen auf das gesamte Haarfärbemittel, enthalten sein.

Die Anwendung der erfindungsgemäßen Haarfärbemittel kann unabhängig von der Art der kosmetischen Zubereitung z. B. als Creme, Gel oder Shampoo im schwach sauren, neutralen oder alkalischen Milieu erfolgen. Bevorzugt ist die Anwendung der Haarfärbemittel in einem pH-Bereich von 6 bis 10. Die Anwendungstemperaturen können in einem Bereich zwischen 15 °C und 40 °C liegen. Nach einer Einwirkungszeit von ca. 30 Minuten wird das Haarfärbe-

mittel durch Ausspülen von dem zu färbenden Haar entfernt. Danach wird das Haar mit einem milden Shampoo nachgewaschen und getrocknet. Das Nachwaschen mit einem Shampoo entfällt, wenn ein stark tensidhaltiger Träger, z. B. ein Färbeshampoo, verwendet wurde.

Die nachfolgenden Beispiele sollen den Erfindungsgegenstand näher erläutern, ohne ihn jedoch hierauf zu beschränken.

B e i s p i e l eHerstellungsbeispiele

- | | | |
|----|---|-----------------------------------|
| 1 | 2,4-Difluor-6-nitroanilin | Handelsprodukt der Fa. Wychem, GB |
| 2 | 2,3-Difluor-6-nitro-N-methylanilin | s. folgende Herstellvorschrift |
| 3 | N-(2,3-Difluor-6-nitrophenyl)-morpholin | s. folgende Herstellvorschrift |
| 4 | N-(2,3-Difluor-6-nitrophenol)-N',N'-dimethylethylendiamin | s. folgende Herstellvorschrift |
| 4a | N,N,N-Trimethyl-2-(5,6-difluor-2-nitroanilino)ethanaminiumjodid | s. folgende Herstellvorschrift |
| 5 | N-(2,3-Difluor-6-nitrophenyl)-allylamin | s. folgende Herstellvorschrift |
| 6 | N-(2,3-Difluor-6-nitrophenyl)-2-methoxyethylamin | s. folgende Herstellvorschrift |
| 7 | 2,6-Bis-(methylamino)-3-nitrofluorbenzol | s. folgende Herstellvorschrift |
| 8 | 2,6-Bis-(2-hydroxyethylamino)-3-nitrofluorbenzol | s. folgende Herstellvorschrift |
| 9 | 2,6-Bis-(morpholino)-3-nitrofluorbenzol | s. folgende Herstellvorschrift |
| 10 | 2,6-Bis-(pyrrolidino)-3-nitrofluorbenzol | s. folgende Herstellvorschrift |

...

- | | | |
|----|---|--------------------------------|
| 11 | 2,6-Bis-(ethylamino)-3-nitrofluorbenzol | s. folgende Herstellvorschrift |
| 12 | 2-Methylamino-6-ethylamino-3-nitrofluorbenzol | s. folgende Herstellvorschrift |
| 13 | 2-Methylamino-6-N-morpholino-3-nitrofluorbenzol | s. folgende Herstellvorschrift |

2: Eine Mischung bestehend aus 2,3,4-Trifluornitrobenzol (4,4 g) (Fa. Hoechst) und Methylamin (4,1 g in Form einer 40 %igen wäßrigen Lösung) in 25 ml Ethanol wurde 1 Std. bei 20 °C gerührt. Das ausgefallene Produkt wurde abgesaugt und bei 50 °C im Vakuum getrocknet.

Ausbeute: 4,3 g

Schmelzpunkt: 89 °C - 93 °C

3: Analog 2, jedoch mit Morpholin anstelle von Methylamin.

Gelbe Kristalle

Schmelzpunkt: 141 °C - 145 °C

4: Analog 2, jedoch mit N,N-Dimethylethylendiamin anstelle von Methylamin.

Gelbe Kristalle

Schmelzpunkt: 64 °C - 67,5 °C

4a: 1,23 g (5 mMol) der Substanz Nr. 4 wurden in 25 ml Toluol gelöst, bei 25 °C wurden 2,9 g (15 mMol) Methyljodid zugetropft. Anschließend wurde 1 Std. auf dem Wasserbad erhitzt. Nach Abkühlen wurde das Produkt abgesaugt und im Vakuum bei 70 °C getrocknet.

Gelbe Kristalle

Schmelzpunkt: 244 °C - 249 °C

...

- 5: Analog 2, jedoch mit Allylamin anstelle von Methylamin.
Gelbes Öl
- 6: Analog 2, jedoch mit 2-Methoxyethylamin anstelle von Methylamin.
Gelbe Kristalle
Schmelzpunkt: 54 °C - 57 °C
- 7: Eine Mischung bestehend aus 2,3,4-Trifluornitrobenzol (8,8 g) und Methylamin (16,5 g in Form einer 40 %igen wäßrigen Lösung) wurde 3 Std. unter Rückfluß erhitzt. Nach dem Abkühlen wurde das Produkt abgesaugt, mit Wasser nachgewaschen und im Vakuum bei 60 °C getrocknet.
Orange Kristalle
Schmelzpunkt: 108 °C - 111 °C
- 8: Analog 7, jedoch mit Ethanolamin (4 Mol-Äquivalente bezogen auf 2,3,4-Trifluornitrobenzol) anstelle von Methylamin.
Orange Kristalle
Schmelzpunkt: 124 °C - 126 °C
- 9: Analog 7, jedoch mit Morpholin (3 Mol-Äquivalente bezogen auf 2,3,4-Trifluornitrobenzol) anstelle von Methylamin.
Gelbe Kristalle
Schmelzpunkt: 79 °C - 82 °C
- 10: Analog 7, jedoch mit Pyrrolidin (4 Mol-Äquivalente bezogen auf 2,3,4-Trifluornitrobenzol) anstelle von Methylamin.
Dunkelgelbes Öl
- 11: Analog 7, jedoch mit Ethylamin (6 Mol-Äquivalente bezogen auf 2,3,4-Trifluornitrobenzol, in Form einer 70 %igen, wäßrigen Lösung) anstelle von Methylamin.
Orange-Gelbe Kristalle
Schmelzpunkt: 64 °C - 66 °C

12: 4,45 g Farbstoff 2 wurden bei 20 °C in 30 ml Ethylamin (in Form einer 70 %igen wäßrigen Lösung) eingetragen. Nach 3 Std. Rückfluß wurde nach Abkühlen auf ca. 20 °C das Produkt abgesaugt. Nach Nachwaschen mit Wasser wurde das Produkt im Vakuum bei 60 °C getrocknet.

Orange Kristalle

Schmelzpunkt: 88 °C - 92 °C

13: Analog Farbstoff 12, jedoch mit Morpholin anstelle von Ethylamin.

Gelbe Kristalle

Schmelzpunkt: 125 °C - 128 °C

Anwendungsbeispiele

Färben von Textilfasern:

Zum Färben der Textilfasern wurde ein Mehrfaserbegleitgewebe (Multifiber-fabric # 1, Loeffler Textilien, Nettersheim) verwendet. Ein solches Gewebe besteht aus 6 Textilstreifen, bestehend aus Polyacrylnitril, Acetylcellulose (Triacetat), Polyamid, Seide, Viskoseacetat und Wolle.

0,5 g des Farbstoffs (Verbindung 3, 4, 9, 10, 12, 13), 8 g Natriumsulfat-decahydrat und 2 g Natriumcarbonat wurden bei 60 °C in 100 ml Wasser gelöst. Dem Färbebad wurde das Mehrfaserbegleitgewebe zugegeben. Anschließend wurde innerhalb von 45 Minuten auf eine Temperatur von 98 °C erhöht. Diese Temperatur wurde 1 Stunde lang beibehalten, wobei das verdampfte Wasser kontinuierlich ersetzt wurde. Danach wurde das gefärbte Gewebe zunächst mit kaltem und anschließend mit heißem Wasser gespült. Das Gewebe wurde anschließend 20 Minuten lang in 250 ml 0,25 g Natriumlaurylsulfat enthaltendem Wasser gekocht und anschließend gespült. Zum Schluß wurde das Gewebe getrocknet. Die Färbeergebnisse sind Tabelle 1 zu entnehmen.

Tabelle 1

Fasertyp	3	4	9	10	12	13
Polyacrylnitril	pastellgelb	knallgelb	knallgelb	knallgelb	knallgelb	hellgelb
Triacetat	-	-	-	blaßgelb	-	-
Polyamid	blaßgelb	hellgelb	blaßgelb	hellgelb	knallgelb	pastellgelb
Seide	grauorange	grauorange	korngelb	bernsteingelb	graugelb	grauorange
Viskoseacetat	-	-	-	-	-	-
Wolle	blaßgelb	gelb	hellgelb	butterblumen- gelb	pastellgelb	blaßgelb

Färben von menschlichen Haaren

Es wurden Haarfärbecremes der folgenden Zusammensetzung hergestellt:

Fettalkohol C ₁₂₋₁₈	10 g
Fettalkohol C ₁₂₋₁₄ + 2 EO Sulfat, Na-Salz (28 %ig)	25 g
Wasser	60 g
Verbindung 1 - 13	1 g
Ammoniumsulfat	1 g
konz. Ammoniaklösung	bis pH = 9,5
Wasser	ad 100 g

Die Bestandteile wurden der Reihe nach miteinander vermischt. Nach Zugabe einer der Verbindungen 1 bis 13 wurde mit konzentrierter Ammoniaklösung der pH-Wert der Emulsion auf 9,5 eingestellt, dann wurde mit Wasser auf 100 g aufgefüllt. Die Färbecreme wurde auf ca. 5 cm lange Strähnen standardisierten, zu 90 % ergrauten, aber nicht besonders vorbehandelten Menschenhaars aufgetragen und dort 30 Minuten bei 27 °C belassen. Nach Beendigung des Färbeprozesses wurde das Haar gespült, mit einem üblichen Haarwaschmittel ausgewaschen und anschließend getrocknet. Das Ergebnis der Färbeversuche ist Tabelle 2 zu entnehmen.

Tabelle 2

Verbindung	Nuance des gefärbten Haares
------------	--------------------------------

1	Olivgelb
2	Orangegelb
3	Graubraun
4	Khaki
4a	Honiggelb
5	Absinthgelb

...

6	Olivgelb
7	Absinthgelb
8	Honiggelb
9	Olivbraun
10	Honiggelb
11	Honiggelb
12	Khaki
13	Olivbraun

Es wurden Haarfärbecremes, die zusätzlich ein Oxidationshaarfarbstoffvorprodukt enthielten, hergestellt.

Beispiel 14

p-Toluyldiamin	0,66 g
Resorcin	0,31 g
Verbindung 8	1,00 g
Na ₂ SO ₃	1,00 g
(NH ₄) ₂ SO ₄	1,00 g
konz. NH ₃ -Lösung	bis pH = 9,5
Wasser	ad 100 g

Beispiel 15

p-Amino-o-kresol	0,37 g
3-Methyl-4-aminophenol	0,37 g
Verbindung 8	1,00 g
Na ₂ SO ₃	1,00 g
(NH ₄) ₂ SO ₄	1,00 g
konz. NH ₃ -Lösung	bis pH = 9,5
Wasser	ad 100 g

- 14 -

Beispiel 16

p-Amino-o-kresol	0,37 g
p-Toluylendiamin	0,44 g
Verbindung 8	0,50 g
HC Red Nr. 3	0,50 g
Na ₂ SO ₃	1,00 g
(NH ₄) ₂ SO ₄	1,00 g
konz. NH ₃ -Lösung	bis pH = 9,5
Wasser	ad 100 g

Beispiel 17

p-Toluylendiamin	0,22 g
1,3-Bis-(2,4-diaminophenoxy)- propan x 4HCl	0,45 g
Tetraaminopyrimidin	0,24 g
2-Methylresorcin	0,12 g
Verbindung 8	1,00 g
Na ₂ SO ₃	1,00 g
(NH ₄) ₂ SO ₄	1,00 g
konz. NH ₃ -Lösung	bis pH = 9,5
Wasser	ad 100 g

Beispiel 18

Verbindung 8	0,25 g
1,4-Diaminoanthrachinon	0,8 g
Tris-(2-hydroxyethyl)-2-nitro- 1,4-phenylendiamin	0,1 g
Na ₂ SO ₃	1,0 g
(NH ₄) ₂ SO ₄	1,0 g
konz. NH ₃ -Lösung	bis pH = 9,5
Wasser	ad 100 g

...

Beispiel 19

Verbindung 8	0,5 g
p-Aminophenol	0,073 g
5-Amino-2-methylphenol	0,062 g
Na ₂ SO ₃	1,0 g
(NH ₄) ₂ SO ₄	1,0 g
konz. NH ₃ -Lösung	bis pH = 9,5
Wasser	ad 100 g

Die Bestandteile wurden der Reihe nach miteinander vermischt. Nach Zugabe der Oxidationsfarbstoffvorprodukte und des Inhibitors wurde zunächst mit konzentrierter Ammoniaklösung der pH-Wert der Emulsion auf 9,5 eingestellt, dann wurde mit Wasser auf 100 g aufgefüllt.

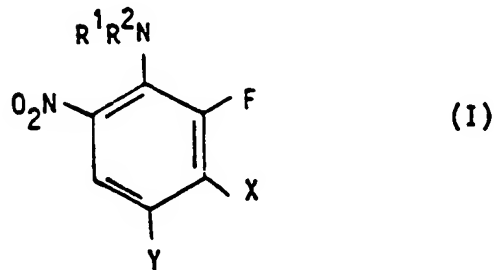
Die oxidative Entwicklung der Färbung wurde entweder durch Luftoxidation oder mit Hilfe 3 %iger Wasserstoffperoxidlösung als Oxidationsmittel durchgeführt. Hierzu wurden 100 g der Emulsion mit 50 g Wasserstoffperoxidlösung versetzt und vermischt. Die Färbecreme wurde auf ca. 5 cm lange Strähnen standardisierten, zu 90 % ergrauten, aber nicht besonders vorbehandelten Menschenhaars aufgetragen und dort 30 Minuten bei 27 °C belassen. Nach Beendigung des Färbeprozesses wurde das Haar gespült, mit einem üblichen Haarwaschmittel ausgewaschen und anschließend getrocknet.

Die erzielten Ausfärbungen waren folgende:

- Beispiel 14 : olivgrün
- Beispiel 15 : intensiv rotbraun
- Beispiel 16 : violettbraun
- Beispiel 17 : dunkelgrün.
- Beispiel 18 : bronzebraun
- Beispiel 19 : goldbraun

P a t e n t a n s p r ü c h e

1. Verwendung von 2-Fluor-6-nitroanilinen der Formel I



in der R^1 und R^2 unabhängig voneinander für Wasserstoffe, C_1 - C_4 -Alkylgruppen, C_2 - C_4 -Hydroxyalkylgruppen, C_2 - C_4 -(C_1 - C_4 -Alkoxy)-alkylgruppen, C_2 - C_4 -Halogenalkylgruppen, C_2 - C_4 -Dihydroxyalkylgruppen, C_2 - C_4 -Aminoalkylgruppen oder Allylgruppen stehen und NR^1R^2 auch für einen N-haltigen, gegebenenfalls weitere N-, S- oder O-Atome enthaltenden 5- oder 6-gliedrigen Ring stehen kann,

X Wasserstoff, Fluor oder eine Gruppe NR^3R^4 darstellt, in der R^3 und R^4 unabhängig voneinander für Wasserstoffe, C_1 - C_4 -Alkylgruppen, C_2 - C_4 -Hydroxyalkylgruppen, C_2 - C_4 -(C_1 - C_4 -Alkoxy)-alkylgruppen, C_2 - C_4 -Halogenalkylgruppen, C_2 - C_4 -Dihydroxyalkylgruppen, C_2 - C_4 -Aminoalkylgruppen oder Allylgruppen stehen und NR^3R^4 auch für einen N-haltigen, gegebenenfalls weitere N-, S- oder O-Atome enthaltenden 5- oder 6-gliedrigen Ring stehen kann, und Y Wasserstoff oder Fluor bedeutet, mit der Maßgabe, daß X und Y nicht gleichzeitig Wasserstoffe darstellen, zum Färben von Fasern natürlichen Ursprungs und synthetischen Fasern.

2. Verwendung von 2-Fluor-6-nitroanilinen der Formel I nach Anspruch 1 zum Färben von Keratinfasern, insbesondere menschlichen Haaren.

3. Verwendung nach Anspruch 1 und 2, dadurch gekennzeichnet, daß in der Formel I R^1 für eine Methylgruppe, eine 2-(Dimethylamino)ethylgruppe,

eine Allylgruppe, eine 2-Methoxyethylgruppe oder eine 2-Hydroxyethylgruppe und R^2 für Wasserstoff steht.

4. Verwendung nach Anspruch 1 und 2, dadurch gekennzeichnet, daß in der Formel I NR^1R^2 für einen Morpholino- oder einen Pyrrolidinoring steht.
5. 2-Fluor-6-nitroaniline der Formel I, in der R^1 und R^2 unabhängig voneinander für C_1 - C_4 -Alkylgruppen, C_2 - C_4 -Hydroxyalkylgruppen, C_2 - C_4 -(C_1 - C_4 -Alkoxy)-alkylgruppen, C_2 - C_4 -Halogenalkylgruppen, C_2 - C_4 -Dihydroxyalkylgruppen, C_2 - C_4 -Aminoalkylgruppen oder Alkylgruppen stehen und NR^1R^2 auch für einen N-haltigen, gegebenenfalls weitere N-, S- oder O-Atome enthaltenden 5- oder 6-gliedrigen Ring stehen kann, X Wasserstoff, Fluor oder eine Gruppe NR^1R^2 darstellt, in der R^3 und R^4 unabhängig voneinander für Wasserstoffe, C_1 - C_4 -Alkylgruppen, C_2 - C_4 -Hydroxyalkylgruppen, C_2 - C_4 -(C_1 - C_4 -Alkoxy)-alkylgruppen, C_2 - C_4 -Halogenalkylgruppen, C_2 - C_4 -Dihydroxyalkylgruppen, C_2 - C_4 -Aminoalkylgruppen oder Allylgruppen stehen und NR^3R^4 auch für einen N-haltigen, gegebenenfalls weitere N-, S- oder O-Atome enthaltenden 5- oder 6-gliedrigen Ring stehen kann, und Y Wasserstoff bedeutet.
6. Haarfärbemittel enthaltend 2-Fluor-6-nitroaniline der Formel I gemäß Anspruch 1 bis 5 in einer Menge von 0,01 bis 5 Gew.-%, vorzugsweise 0,1 bis 2 Gew.-%, bezogen auf das gesamte Haarfärbemittel, und einen wasserhaltigen kosmetischen Träger.

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International Application No.

PCT/EP 95/00358

A. CLASSIFICATION F SUBJECT MATTER
 IPC 6 A61K7/13 C09B51/00

According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC

B. FIELDS SEARCHED

Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols)

IPC 6 A61K C09B

Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched

Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practical, search terms used)

C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category *	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
A	US-A-5 169 403 (CHAN ET AL.) 8 December 1992 see the whole document ---	1-6
A	GB-A-2 186 587 (L'OREAL) 19 August 1987 see the whole document ---	1,2,6
A	EP-A-0 532 039 (BRISTOL-MEYERS SQUIBB COMPANY) 17 March 1993 see the whole document ---	1,2,6
A	FR-A-2 647 443 (HANS SCHWARZKOPF) 30 November 1990 see the whole document ---	1,2,6
	-/--	



Further documents are listed in the continuation of box C.



Patent family members are listed in annex.

* Special categories of cited documents:

- "A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance
- "E" earlier document but published on or after the international filing date
- "L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)
- "O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means
- "P" document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed

"T" later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention

"X" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone

"Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art.

"&" document member of the same patent family

Date of the actual completion of the international search

18 July 1995

Date of mailing of the international search report

26. 07. 95

Name and mailing address of the ISA

European Patent Office, P.B. 5818 Patentlaan 2
 NL - 2280 HV Rijswijk
 Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl,
 Fax (+31-70) 340-3016

Authorized officer

Couckuyt, P

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International Application No.

PCT/EP 95/00358

C.(Continuation) DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
A	DE-A-40 18 335 (WELLA AKTIENGESELLSCHAFT) 12 December 1991 cited in the application see the whole document ---	1,2,6
P,A	DE-A-42 40 684 (HENKEL KOMMANDIT GESELLSCHAFT AUF AKTIEN) 9 June 1994 see the whole document ---	1,2,6
A	DATABASE WPI Week 8632 Derwent Publications Ltd., London, GB; AN 86-209523 & JP-A-61 143 339 (KYORIN PHARMACEUTIC LTD) see abstract ---	5
A	EP-A-0 531 958 (MEDIOLANUM FARMACEUTICI) 17 March 1993 compound 17 see example 9 ---	5
A	BE-A-899 399 (KYORIN PHARMACEUTICAL LTD) 31 July 1984 intermediate see page 4 ---	5
X	SYNTH. COMMUN. (SYNCAV 00397911), vol. 23, no. 3, 1993 pages 357 -60, GEE K. R. ET AL. 'fluoroaryl azides' see page 359, line 10-11 ---	5
X	JOURNAL OF FLUORINE CHEM., vol. 42, no. 2, 2 February 1989 GB, DAHIYAR. ET AL. 'heterocyclic systems...' see page 246, paragraph 2 - page 247, paragraph 1 ---	5
X	KOGYO KAGAKU ZASSHI, vol. 70, no. 9, 1967 JAPAN, pages 1530-2, ISHIKAWA N. ET AL. 'fluorinated nitroanilines' see abstract ---	5
X	JOURNAL OF THE AMERICAN CHEMICAL SOCIETY, vol. 73, no. 1, 24 January 1951 pages 153-155, FINGER G. ET AL. 'Aromatic fluorine compounds ' intermediate product II see column 1 -----	5

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Information on patent family members

International Application No

PCT/EP 95/00358

Patent document cited in search report	Publication date	Patent family member(s)	Publication date
US-A-5169403	08-12-92	US-A- 5360930 US-A- 5298029 US-A- 5314505	01-11-94 29-03-94 24-05-94
GB-A-2186587	19-08-87	LU-A- 86309 BE-A- 1000741 CA-A- 1283125 CH-A- 671334 DE-A- 3704631 FR-A- 2594330 JP-A- 62246967 NL-A- 8700364 SE-A- 8700458 US-A- 4845293	10-09-87 28-03-89 16-04-91 31-08-89 20-08-87 21-08-87 28-10-87 01-09-87 15-08-87 04-07-89
EP-A-532039	17-03-93	US-A- 5186716 CA-A- 2077618 US-A- 5260488	16-02-93 14-03-93 09-11-93
FR-A-2647443	30-11-90	DE-A- 3917114 GB-A, B 2232681 JP-A- 3011043 US-A- 5067967 US-A- 5163970	29-11-90 19-12-90 18-01-91 26-11-91 17-11-92
DE-A-4018335	12-12-91	NONE	
DE-A-4240684	09-06-94	WO-A- 9412149	09-06-94
EP-A-531958	17-03-93	IT-B- 1251202 JP-A- 5239028	04-05-95 17-09-93
BE-A-899399	31-07-84	JP-C- 1596080 JP-B- 2022934 JP-A- 60123837	27-12-90 22-05-90 02-07-85

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Internationales Zeichen

PCT/EP 95/00358

A. KLASSIFIZIERUNG DES ANMELDUNGSGEGENSTANDES
IPK 6 A61K7/13 C09B51/00

Nach der Internationalen Patentklassifikation (IPK) oder nach der nationalen Klassifikation und der IPK

B. RECHERCHIERTE GEBIETE

Recherchierter Mindestprüfstoff (Klassifikationssystem und Klassifikationssymbole)
IPK 6 A61K C09B

Recherchierte aber nicht zum Mindestprüfstoff gehörende Veröffentlichungen, soweit diese unter die recherchierten Gebiete fallen

Während der internationalen Recherche konsultierte elektronische Datenbank (Name der Datenbank und evtl. verwendete Suchbegriffe)

C. ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN

Kategorie*	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Teile	Betr. Anspruch Nr.
A	US-A-5 169 403 (CHAN ET AL.) 8.Dezember 1992 siehe das ganze Dokument ---	1-6
A	GB-A-2 186 587 (L'OREAL) 19.August 1987 siehe das ganze Dokument ---	1,2,6
A	EP-A-0 532 039 (BRISTOL-MEYERS SQUIBB COMPANY) 17.März 1993 siehe das ganze Dokument ---	1,2,6
A	FR-A-2 647 443 (HANS SCHWARZKOPF) 30.November 1990 siehe das ganze Dokument ---	1,2,6
-/--		



Weitere Veröffentlichungen sind der Fortsetzung von Feld C zu entnehmen



Siehe Anhang Patentfamilie

* Besondere Kategorien von angegebenen Veröffentlichungen :

- *A* Veröffentlichung, die den allgemeinen Stand der Technik definiert, aber nicht als besonders bedeutsam anzusehen ist
- *E* älteres Dokument, das jedoch erst am oder nach dem internationalen Anmeldedatum veröffentlicht worden ist
- *L* Veröffentlichung, die geeignet ist, einen Prioritätsanspruch zweifelhaft erscheinen zu lassen, oder durch die das Veröffentlichungsdatum einer anderen im Recherchenbericht genannten Veröffentlichung belegt werden soll oder die aus einem anderen besonderen Grund angegeben ist (wie ausgeführt)
- *O* Veröffentlichung, die sich auf eine mündliche Offenbarung, eine Benutzung, eine Ausstellung oder andere Maßnahmen bezieht
- *P* Veröffentlichung, die vor dem internationalen Anmeldedatum, aber nach dem beanspruchten Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist

T Spätere Veröffentlichung, die nach dem internationalen Anmeldedatum oder dem Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist und mit der Anmeldung nicht kollidiert, sondern nur zum Verständnis des der Erfindung zugrundeliegenden Prinzips oder der ihr zugrundeliegenden Theorie angegeben ist

X Veröffentlichung von besonderer Bedeutung: die beanspruchte Erfindung kann allein aufgrund dieser Veröffentlichung nicht als neu oder auf erfindnerischer Tätigkeit beruhend betrachtet werden

Y Veröffentlichung von besonderer Bedeutung: die beanspruchte Erfindung kann nicht als auf erfindnerischer Tätigkeit beruhend betrachtet werden, wenn die Veröffentlichung mit einer oder mehreren anderen Veröffentlichungen dieser Kategorie in Verbindung gebracht wird und diese Verbindung für einen Fachmann naheliegend ist

Z Veröffentlichung, die Mitglied derselben Patentfamilie ist

Datum des Abschlusses der internationalen Recherche

18.Juli 1995

Absenddatum des internationalen Recherchenberichts

26. 07. 95

Name und Postanschrift der Internationale Recherchenbehörde
Europäisches Patentamt, P.B. 5818 Patentlaan 2
NL - 2280 HV Rijswijk
Tel. (+ 31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl,
Fax (+ 31-70) 340-3016

Bevollmächtigter Bediensteter

Couckuyt, P

C.(Fortsetzung) ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN		
Kategorie	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Teile	Betr. Anspruch Nr.
A	DE-A-40 18 335 (WELLA AKTIENGESELLSCHAFT) 12.Dezember 1991 in der Anmeldung erwähnt siehe das ganze Dokument ---	1,2,6
P,A	DE-A-42 40 684 (HENKEL KOMMANDIT GESELLSCHAFT AUF AKTIEN) 9.Juni 1994 siehe das ganze Dokument ---	1,2,6
A	DATABASE WPI Week 8632 Derwent Publications Ltd., London, GB; AN 86-209523 & JP-A-61 143 339 (KYORIN PHARMACEUTIC LTD) siehe Zusammenfassung ---	5
A	EP-A-0 531 958 (MEDIOLANUM FARMACEUTICI) 17.März 1993 compound 17 siehe Beispiel 9 ---	5
A	BE-A-899 399 (KYORIN PHARMACEUTICAL LTD) 31.Juli 1984 intermediate siehe Seite 4 ---	5
X	SYNTH. COMMUN. (SYNCAV 00397911), Bd. 23, Nr. 3, 1993 Seiten 357 -60, GEE K. R. ET AL. 'fluoroaryl azides' siehe Seite 359, Zeile 10-11 ---	5
X	JOURNAL OF FLUORINE CHEM., Bd. 42, Nr. 2, 2.Februar 1989 GB, DAHIYAR. ET AL. 'heterocyclic systems...' siehe Seite 246, Absatz 2 - Seite 247, Absatz 1 ---	5
X	KOGYO KAGAKU ZASSHI, Bd. 70, Nr. 9, 1967 JAPAN, Seiten 1530-2, ISHIKAWA N. ET AL. 'fluorinated nitroanilines' siehe Zusammenfassung ---	5
X	JOURNAL OF THE AMERICAN CHEMICAL SOCIETY, Bd. 73, Nr. 1, 24.Januar 1951 Seiten 153-155, FINGER G. ET AL. 'Aromatic fluorine compounds ' Zwischenprodukt II siehe Spalte 1 -----	5

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Angaben zu Veröffentlichungen, die zur selben Patentfamilie gehören

Internationales Zeichen

PCT/EP 95/00358

Im Recherchenbericht angeführtes Patentedokument	Datum der Veröffentlichung	Mitglied(er) der Patentfamilie	Datum der Veröffentlichung
US-A-5169403	08-12-92	US-A- 5360930	01-11-94
		US-A- 5298029	29-03-94
		US-A- 5314505	24-05-94
GB-A-2186587	19-08-87	LU-A- 86309	10-09-87
		BE-A- 1000741	28-03-89
		CA-A- 1283125	16-04-91
		CH-A- 671334	31-08-89
		DE-A- 3704631	20-08-87
		FR-A- 2594330	21-08-87
		JP-A- 62246967	28-10-87
		NL-A- 8700364	01-09-87
		SE-A- 8700458	15-08-87
		US-A- 4845293	04-07-89
EP-A-532039	17-03-93	US-A- 5186716	16-02-93
		CA-A- 2077618	14-03-93
		US-A- 5260488	09-11-93
FR-A-2647443	30-11-90	DE-A- 3917114	29-11-90
		GB-A, B 2232681	19-12-90
		JP-A- 3011043	18-01-91
		US-A- 5067967	26-11-91
		US-A- 5163970	17-11-92
DE-A-4018335	12-12-91	KEINE	
DE-A-4240684	09-06-94	WO-A- 9412149	09-06-94
EP-A-531958	17-03-93	IT-B- 1251202	04-05-95
		JP-A- 5239028	17-09-93
BE-A-899399	31-07-84	JP-C- 1596080	27-12-90
		JP-B- 2022934	22-05-90
		JP-A- 60123837	02-07-85